TITLE: Process for producing silicon-containing resinous material

#### CLAIM:

A process for producing silicon-containing resinous material, comprising addition-polymerizing (a) a hydrogenated silicon compound having at least two hydrogen atoms bound to a silicon atom with (b) an isocyanuric acid compound selected among an alkenyl isocyanurate and its derivative.

(END)



(2,000円)

**养** 



後記号なし

40 5 0

特許庁長官 殿

発明の名称けい素を含む樹脂状物の製造法

発 阴 者

能,有类域界目立市学时3个目1番1号 株式会社 自立製作房 自立研究所内 面 中 五 監

符許出顧人

# 所 東京都千代田区丸の内一丁目5番1号 2 第 510 株式会社 日 立 製 作 所

代 理 人

7×0

東京都千代田区丸の内一丁目5番1号 株式会社 日 立 製 作 所 内 双話東京 270-2111 (大代表)

(6189)弁 思 士 高

CHRED COM

48-048500

月 組 拿

発明の名称 けいまを含む樹脂状物の製造法 特許請求の範囲

(日) い 素原子に結合した少なくとも 2 個の水素原子を有する水素化合物と(ロイソシアヌール酸アルケニルおよびその誘導体から選ばれるイソシアヌール酸化合物とを、付加重合反応させるととを特徴とするけい素を含む樹脂状物の製造法。

#### 発明の詳細な説明

本発明は新規な化学構造を有するけい果含有相 脂状物の製造法に係わるもので、その目的とするところは、架橋即ち硬化することにより耐熱性、 機械的強度並びに接着性のすぐれた硬化物となり、 加えて価格の安い新規なけい果含有側脂状物を提供することにある。

本発明の特徴とするところは、(a)けい素原子に結合した少なくとも2個の水素原子を有する水素化けい素化合物と(b)イソシアヌール酸アルケニルおよびその誘導体から遺ばれるイソシアヌール酸化合物とを、付加重合反応させることにある。

#### 19 日本国特許庁

## 公開特許公報

①特開昭 50-100

④公開日 昭50.(1975) 1. 6

②特願昭 48-48500

②出願日 昭(8.(1973) ケ. ス

審查請求 未請求

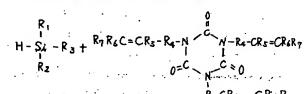
(全6頁)

庁内整理番号

50日本分類

6653 45 6653 45 26(5)L22 25(1)D8

本発明の反応はイソンプヌール酸化合物が有する不飽和結合への水果化けい素化合物の水果の付加反応である。反応形態かよび生成樹脂状物の化学構造は反応成分である上配(3)および(0)成分の官能基数や当量比の違いによつて様々であるが、基本的な反応機構は次式の通りである。



(1)

**韓**爾 昭50-100(2)

のではない。例えばペンゼン、トルエン、イソアロピルアルコール、メチルエチルケトンなどのように反応成分若しくは生成する樹脂状物と相番性的良いものならば芳香族系、横跨族系の如何を問わず使用することができる。

2.4 n ie

本発明において、付加重合反応は、無触媒ででは200℃以上の高温にて行をわれる。これに対して付加重合触媒の存在下では200℃以下で反応させることも可能である。通常の場合は付加重合触媒の存在下において50~150℃の範囲で反応させることにより本発明は充分達成される。上性。の点から最も合理的である。ここで前記付加重合験媒としては公知のもの総でが使用可能である。例えばルイス酸、有機塩基、バラジウムーアルミナ網をどが用いられる。

また、特に有用なのは白金県、白金アスペスト、白金ンリカゲル、白金活性炭、白金アルミナ、堪 化白金酸、塩化白金酸塩、塩化白金酸鏡塩などで

(4

(a) 成分と(b) 成分との反応は適常の場合、等モル比にて行なわれる。(a) 成分の水器並びに(b) 取分のアルケニル基あるいはその誘導基などの活性な基が多数幾乎すると空気中の水分、酸器などと反応し、劣化を起す恐れがある。しかし本発明において次のような場合にはこの値の残存活性基が効果的な役割を果すことになる。それは目的樹脂状物を密削可溶のワニスとして用いる場合や有機合成における中間体として用いる場合である。また官能基数を減らせば低分子量の付加体やプレポリマーが得られる。

本発明でおける(a) 成分と(b) 成分との付加重合反応に際しては溶媒に必ずしも必要ではない。しかし、溶剤型ワニスを目的とするような場合に溶媒の使用が可能である。溶媒を使用した場合では付加重合時の提择操作あるいは反応熱の制御が比較的容易である。

勿論、溶剤型ワニスを目的とする場合でも反応器 旗を用いることなく、反応終了後溶媒に溶かすよ うにしてもよい。溶媒としては特に限定されるも

3

ある。

4 7 4 7

本発明な付加重合反応を途中で止めれば生成樹脂状物な溶媒可能の初期重合物が得られる。このものな悪体をあいして、着しくなそのままりニスとして注形材料、含浸剤、被複削、接着剤に供することができる。また付加重合反応を一挙に完結させることにより硬化物を得ることもできる。この方法の場合な適用製品に適用した形態において付加重合を進め、かつ完結するようにするとよい。

本発明において、硬化の原ビニルモノマあるい はオレフインモノマを共重合させることが可能で ある。また帥記(a) 成分あるいは(b) 成分を 共存させて硬化させることもできる。

本発明で用いる(a)成分のけい素化合物は一般式がH-Si-R,・R。・R。(式中、R.、R。 およびR。はけい素原子に結合している原子またに原子団で、例えば水素原子、有機基、有機

**特開** 昭50—100/3)

$$\begin{array}{c}
CH_3 & C_6H_5 \\
H Si \cdot O + Si \cdot O \\
CH_3 & C_6H_5
\end{array}$$

$$\begin{array}{c}
CH_3 \\
C_6H_5
\end{array}$$

$$\begin{array}{c}
CH_3 \\
C_6H_5
\end{array}$$

$$\begin{array}{c}
CH_3 \\
C_6H_5
\end{array}$$

などのシロキサン化合物などの少なくとも 1 種が 用いられる。

(7)

ル基あるいはその誘導基中にハロゲン原子やナルコキシ基のような加水分解性の基が残存している 場合で、これが不要な場合は加水分解することに よつて除去することができる。

また 通常用 いられているシリコーン 類と共加水 分解させて既存のシリコーン 樹脂を変性すること もできる。

本発明において、(a) 成分の水素化けい素化合物 および(b) 成分のイソシアヌール酸アルケニル並び にその誘導体はそれぞれ少なくとも 1 種が用いられる。例えば(1)(a) 成分と(b) 成分とから 1 種 プロ選択する組合せ、(2)(a) 成分から 1 種 、(b) 成分から 2 種以上を選択する組合せおよび(3)(a) 成分から 2 種以上、(b) 成分から 1 種を選択する組合せのいずれの場合でも本発明は充分達成される。

(a) 成分と(b) 成分との付加重合の際反応系に不飽 和基を有する化合物の少なくとも1種を添加する ととによりこれを共重合させることも可能である。 不飽和基を有する化合物との共宜合は目的健脂状 物の改質あるいは別の性質を付与する効果がある (b) 成分であるイソシアヌール酸アルケニルとは 次の一般式

$$R_{7}R_{6}C = CR_{5}-R_{4}-N \stackrel{\circ}{/} \stackrel{\circ}{C} \qquad N - R_{4} - CR_{5} = CR_{6}R_{7}$$

$$0 = \stackrel{\circ}{C} \qquad \stackrel{\circ}{N} \stackrel{\circ}{/} \stackrel{\circ}{C} \qquad 0$$

$$R_{4} - CR_{5} = CR_{6}R_{7}$$

(式中、 B. は有機基、 B. 、 B. 、 B. は水栗 原子、ハロゲン原子またはアルキル基である。) で示されるもので、例えばイソシアヌール酸トリ ビニル、イソシアヌール酸トリアリル (ally!) イソシアヌール酸トリクロチル、イソシアヌール 破トリメタアクリル、イソシアヌール酸トリクロ ルプロペニル、イソシアヌール酸トリフタシェニ ルオとがある。

またその誘導体と 紅 3 個の アルケニル基の 5 ちの 1 個ないし 2 個をアルキル基、シリルアルキル基、アリル (aryl) 基などの置換基で置き換えたものである。

本発明によつて得られる樹脂状物中のアルケニ (8)

が、特にコスト低域の効果が顕著である。ととに 不飽和結合を有する化合物としては例えばジアリン フタレートやビニルシロキサンなどが用いられる。

本発明を実施するに当り、付加重合反応に際してのその他の諸条件は通常の付加重合反応条件に 準じて適宜選択することができる。

以下、本発明の実施例を示す、ただし、本発明は以下の実施例に限定されるものではない。

奥施例1

提件機、温度計、還流冷却管および満下ロートを備えた1000ccの4つロフラスコに、イソンアヌール酸トリアリル125g(0.5モル)とペンゼン200m1を入れて混合しておく。これに塩化白金酸のメチルエチルケトン溶液(濃度0.001モルノ1)25m1を加えた後85℃に加熱してゆるやかに遺硫させる。

次に満下ロートに1.1.3.3ーテトラメチルシーキサン33.6g(0.25モル)を入れ、50分間かけて徐々に満下する。満下終了後反応波を少量採取し、水酸化カリウムのアルコール器液中



(9)

**に投入すると水帯ガスの発明が認められた。そと** で反応を更に3時間続けた。とこで再び反応波を 採取し、水酸化カリウムのアルコール器液中化投 入したが、もはや水素ガスの発生は認められずぐ けい雲に結合している水果は実質的に完全に反応 して消失したことを確かめた。その後なお1時間 遺流させた後室温まで冷却し、かつ反応液を5% の炭酸ソーダ水溶液100m1を加えて洗浄し、 更に蒸留水100mlで2回洗浄した。洗浄後水 層を除去し、反応生成物のペンゼン溶液を硫酸マ グネシウムで脱水乾燥し、しかる後ペンゼンを留 去して钻構を液体131.07gを得た。このものを赤 外盤吸収スペクトルで調べたところ。反応前に認 められた 2 2 0 0 m への吸収が消えてかり、共産的内容 HSiaが消失したことを示し、また核磁気共鳴 🥳 スペクトルを測定したところ、反応前に存在して いた46 p. p. mのシクナルが消え、 0.5 p. p. m に新しいシクナルが発生しており、 - N(CH。)。 -8.imが生成したことを示した。

以业の結果より型成物の化学構造性・

CH2-CH=CH2

Si.0. Si + CH2 > CH. CH = CH2

であることを確かめた。

#### 実施例3

・提拌機、温度計、遺流冷却管および摘下ロ を備えた100ccの4つロフラスコ化、 3.3-テトラメチルジシロキサン13.56g

$$CH_2 = CH \cdot CH_2 - N - C \cdot N + CH_2 = CH_2 - N - C \cdot O$$
 $CH_2 \cdot CH = CH_2$ 

であるととを確認した。上配の化学構造は核磁気 共略スペクトルの積分値、分子量側定値および元 素分析値によつても確かめた。

#### 客施例 2

イソシアヌール酸トリアリル150g(0.6モ ル)、1,1,3,3ーテトラメチルシロキサン 5 3.7 g ( 0.4 モル ) と配合比を変えた他は実施 例1と全く同じ条件、要領にて目的の樹脂状物 8gを得た。とのものの化学構造は

( 0.101モル) およびトルエン 2 5 m 1 を入れて 混合し、これに白金アルミナ胎族(5×10~) atm-Pt/g-Alumina) 0.3964g を入れ、例 拌して懸得状にしておく。

次にフラスコを120℃に加熱してゆるやかに 遺流させ、演下ロートよりイソンアヌール酸トリ Tリル&38g(0.0337をモル) も20分間か けて徐々に滴下する。滴下終了後4時間還流を統 けて反応させた後宝温まで冷却した。反応液を値 過し、かつ遺法からトルエンを留去して徴労色の 低粘度液体19.94度を得た。このものの化学構

--716<del>--</del>

であることを確かめた。

#### 突筋例 4

イソシアヌール酸トリアリル83g(1当量) と1.3.5.7.9ーペンタ次メチルシクロペ ンタシロキサン60g(1当量)とを混合すると 透明な酸黄色の液体混合物となつた。

次にこの混合物10gに、付加重合触媒として選 翌2%の塩化白金酸プチルアルコール溶液 0.015 m1を加え、無溶媒にて、120℃に加熱プラ付 加重合し、6.8分で硬化した。また前配触媒溶液 0.010m1の場合は126分で硬化、0.035 m1添加で100℃に加熱した場合は4分で硬 化し、更に同場度で0.030m1添加した場合に 130分で硬化し、均僅で透明を樹脂状物が得ら れた。

#### 與酶例5

契船約1 で得た樹脂状物1 5.86 g (\*0.1当量) と1、3、5、7、9ーベンタメチルンクロベン タンシロキサン6.0 g ( 0.1当量) とを混合した 後これに付加速合触媒として2 %の塩化白金蝦格

0.5

結果、均一で強靭を板状硬化物が得られた。 実施例 8

イソンアヌール酸トリアリル1当量と1.3.5.7ーテトラメチルンクロテトランロキサン1当量とを配合してなる混合物10gを実施例5と全く同じ方法で付加重合して硬化させ、均質で強切な板状樹脂状物を得た。

#### 実施例9

インシアヌール殴トリアリル1当量と1.3.5.7.9ーペンクペメチルシクロペンタヤンロ (A) キサン1当量とを配合してなる混合物10gを実施例5と全く同じ方法で付加重合して硬化させ、均質で強靱な板状側脂状物を視た。

次に上記実施例7~9で得た硬化物の加熱減量 特性を図に示す。図は加熱温度と重量残率との関係を示すクラフで、曲線1は実施例7、曲線2は 実施例8、曲線3は実施例9の硬化物の特性を示 するのである。試験は窒素ガス中で1分間に10 この割で温度を上げ、重量機率(メ)を側定した ものである。 特別 昭50—100(5)

液 0.0015 in 1を加え、120℃で5時間加熱すると、微黄色の透明な硬化物が得られた。

#### 奥施例 6

実施例3で得た樹脂状物10.9g(0.05当量)とインシアヌール酸トリアリル4.2g(0.05当量)とインシアヌール酸トリアリル4.2g(0.05当量)とな混合した後これに付加重合触媒として2%の塩化白金酸溶液0.0008m !を加え、120てで5時間加熱すると、酸黄色の透明を硬化物が得られた。

#### 実施例7

未反応アルケニル基を有する実施例2で得た反応生成物と未反応水気原子を有する実施例3で得た反応生成物とを同じ当量に配合してなる混合物10gに、付加重合触媒として要度2%の塩化白金酸プタノール器液0.030mlを添加し、これをシリコーン表面処理した2枚の鉄板に挟み、100で/10時間、120で/5時間、150で/2時間、180で/2時間、200で/2時間、200年で硬化させた。この

96)

#### 図面の簡単左説明

図は樹脂状物の加熱減量特性を示すグラフである。

代理人 弁理士 高橋明末

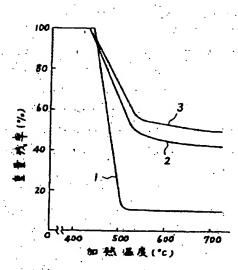
07)

**特**爾 昭50— 100 (8)



#### 前記以外の発明者、特許出顧人または代理人

発 明 者



# This Page is Inserted by IFW Indexing and Scanning Operations and is not part of the Official Record

### **BEST AVAILABLE IMAGES**

Defective images within this document are accurate representations of the original documents submitted by the applicant.

Defects in the images include but are not limited to the items checked:

☐ BLACK BORDERS
☐ IMAGE CUT OFF AT TOP, BOTTOM OR SIDES
FADED TEXT OR DRAWING
☐ BLURRED OR ILLEGIBLE TEXT OR DRAWING
☐ SKEWED/SLANTED IMAGES
☐ COLOR OR BLACK AND WHITE PHOTOGRAPHS
☐ GRAY SCALE DOCUMENTS
☐ LINES OR MARKS ON ORIGINAL DOCUMENT
☐ REFERENCE(S) OR EXHIBIT(S) SUBMITTED ARE POOR QUALITY
OTHER:

## IMAGES ARE BEST AVAILABLE COPY.

As rescanning these documents will not correct the image problems checked, please do not report these problems to the IFW Image Problem Mailbox.